Chimie organique

4 Mars, 2010-2011

Contrôle de rattrapage (Durée 1 heure)

Exercice 1 (5 pts):

Soit un gaz inconnu de volume V_A = 1,60 l et de masse m_A = 3,712 g.
Dans les conditions de température et de pression, le volume molaire du gaz est V_m = 25, 0 l/mol.

1- Déterminer la masse molaire M_A de ce gaz. **1pts**
2- Ce gaz est un alcane non cyclique. Déterminer la formule brute de cet alcane. **1pts**
3- Rechercher les formules semi-développées des différents isomères et les nommer. **3pts**

Exercice 2 (5 pts):

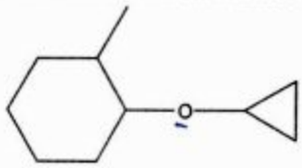
Donner la formule semi-développée des composés suivants :

a) 3-méthylpentanal.
b) 2-méthyl-3-aminohexanal.
c) 1-méthoxy-4,5-diméthylhexan-3-one.
d) Acide 3-oxobutanoïque.
e) Diéthylbutanoate d'éthyle.

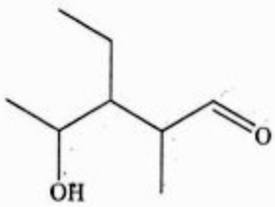
Exercice 3 (5 pts):

Nommer les molécules suivantes:

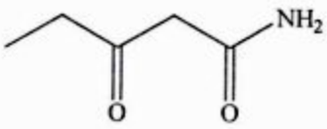
a)



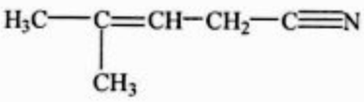
b)



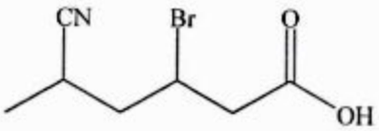
c)



d)

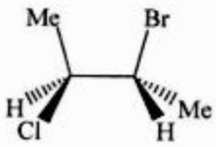


e)



Exercice 4 (5 pts):

Soit la molécule suivante:



1- Représenter tous les stéréoisomères de cette molécule selon Cram. **2 pts**
2- Donner les relations qui existent entre ces stéréoisomères. **1 pts**
3- Déteminer les couples érythro et thréo. Justifier vos réponses.**2 pts**

Dr. Btissam Bazdi

ETUSUP .com

ETUSUP.com

Programmation
Cours
Informatique
Optique
Chimie
Algébre
Corrigés
Mathématiques
Travaux Pratiques
Electricité
Physique
Résumés
Analyse
Diapo
Exercices
Livres
Contrôles Continus
Langues
MTU
Mécanique
Thermodynamique
Divers
Multimedia
Economie
Travaux Dirigés
Droit
Chimie Organique

et encore plus..